ಶುಭೋದಯ ನಿನ್ನೆ ನಾವು ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಸೆಳೆಯುವುದು ಎಂದು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಉಮ್ ಲೀವ್ಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಗಳು ನಾವು ಕಣಗಳನ್ನು ಚುಕ್ಕೆಗಳಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕಣಗಳಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಆದರೂ ನಾವು ಪ್ರತಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಡಾಟ್ ನೀಡಿದ್ದೇವೆ. ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಕೂಡ ಆಗಿರಬಹುದು ನೀವು ಕ್ವಾಂಟಮ್ ಮೆಕ್ಯಾನಿಕ್ಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವ ಅಲೆಯೂ ಆಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ನೋಡಲಿದ್ದೇವೆ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳು ನೀವು ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳು ಯಾವುವು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಓಝೋನ್ o3 ಇದು o2 ನ ಅಲೋಟ್ರೋಪ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು o3 ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಕಡಿಮೆ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಅದು ನಮಗೆ ಒಳ್ಳೆಯದನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಕಡಿಮೆ ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿ ಅದು ನಮಗೆ ಕೆಟ್ಟದ್ದನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ. O3 ನ ನಿಜವಾದ ರಚನೆ ಏನು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಲಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಅಣುವಿಗೆ ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂದಿನಂತೆ ನೀವು ಏನೆಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಒಟ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆ ಮೊದಲು

ಆದ್ದರಿಂದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ um 3 ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುವ ಪ್ರತಿ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಆರು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 18 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 18 ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮುಂದಿನ ಹಂತವು ಮುಂದಿನ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಆಹ್ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಆರಿಸುವುದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಪರಮಾಣು ಇದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಆಧಾರದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕವೇ ಇರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಓಹ್ ಓಹ್, ಆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಮೊದಲು ಜೋಡಿಸಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಒಂದೇ ಬಂಧವನ್ನು ಎಳೆಯಿರಿ ನಂತರ ಅದು ಎರಡು ಸಿಂಗಲ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತದೆ ಬಂಧಗಳು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಟ್ಟು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕಳೆಯಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಳಿದ 14 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಈ 14 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಈ ಮೂರು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ವಿತರಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣು ಎಂಟು ಬಾರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡೋಣ. ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಎತ್ತರದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸೇವಿಸಿದ್ದೇವೆ ಉಳಿದ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುಗೆ ಸೇರಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಥರ್ಮಲ್ ಎ. ಟಾಮ್ ಇದು ಈ ಎರಡು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣು ಆಗಿದ್ದು, ಈಗ ನಾವು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನಿಗದಿಪಡಿಸಿದಂತೆ ಸರಿ ಎಂದು ನಿಗದಿಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಳಿದ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುಗೆ ನೀಡಬಹುದು ಸರಿ ಈಗ ಉಮ್ ಒಟ್ಟು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ರಚನೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ಎಣಿಸಿದ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಆರು ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೂರು ಲೋನ್ ಜೋಡಿ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಅಂದರೆ 12 6 ಜೊತೆಗೆ 6 12 ಜೊತೆಗೆ 2 14 ಮತ್ತು ನಂತರ ಎರಡು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ um 14

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು 16 ಆಗಿದೆ ಇದು 18

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆ 18 ಆಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಅದಕ್ಕೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಈಗ ಮೊದಲು ಎಣಿಸಲಾಗಿದ್ದಕ್ಕೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ . ಪರಮಾಣುಗಳು ಉಮ್ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತವೆ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲ ಇದು ಕೇವಲ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಉಮ್ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ತಲುಪುವುದಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಎಂಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸುತ್ತಲೂ ಇವೆ ಆ ಉಷ್ಣ ಪರಮಾಣು ಈಗ ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಕೇವಲ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎರಡು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಂತರ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದರೆ ನೀವು ಪಕ್ಕದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಇರುವ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಡೆಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರೀತಿ ಚಿತ್ರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಂತರ o ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ o ಬರೆಯಬಹುದು ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇರುವುದರಿಂದ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಡೆಗೆ ಎಳೆದ ನಂತರ ಅದು ಉಳಿದಿರುವ ಎರಡು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೀವು ಹೀಗೆ ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಇವುಗಳನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಈಗ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸಿದರೆ ಅದು ಎಂಟು ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಎರಡು ಎರಡು ಎಂಟು ಈಗ ಈ ಒಂದು ಎಂಟು ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಎಂಟು ಎಂಟು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅತ್ಯುತ್ತಮವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಜವಾದ ಜೀವನ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ರಜೆಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಎಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಎಲೆಗಳೆಂದರೆ ಬಿಡುವು ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆ ಎಂದು ನೀವು ಕರೆಯಬಹುದು ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆ ಅಥವಾ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಬಿಡಿ ರಚನೆಗಳು ಈಗ ನಾನು ಮಾಡಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿಯೇ ಉಮ್ ಒಂದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಎಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮಲಗಿರುವ ಟಾಮ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಬಲಭಾಗದ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಉಮ್ ಅನ್ನು ಎಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಆಹ್ ಓ ಮತ್ತು ನಂತರ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಥವಾ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಮೂರು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಮಾತ್ರ ಎಳೆದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಎರಡು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಏಳು ಈಗ ನೀವು ಪ್ರತಿ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಎಂಟು ಇಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಎಂಟು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು ರಚನೆ a ಇದು ರಚನೆ b ಎರಡೂ ರಚನೆಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಸರಿಯಾದ ರಜೆ ರಚನೆಗಳು ಆದರೆ ನಿಜವಾದ ರಚನೆ ಯಾವುದು ಎಂಬುದು ಪ್ರಶ್ನೆ o3 ಗಾಗಿ ಇದು ಪರಿಹರಿಸಬೇಕಾದ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಹಂಚಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಅಂದರೆ ನೀವು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ನೀವು ಒಂದು ರಚನೆಗೆ ಮತ್ತೊಂದು str ಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುವ ಹಕ್ಕುಗಳು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ನಂತರ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಬಂಧದ ನಮೂನೆಯು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಹಂಚಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಅದು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಥವಾ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಆದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಂಚಿಕೆಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ಅವು ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮಾದರಿಯು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅವು ಲೆವಿ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ವಿಭಾಗಗಳನ್ನು ಈಗ ನಾನು ಇದನ್ನು ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇನೆ ಸರಿ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ಸರಿಯಾದ ರಜೆ ರಚನೆಗಳು ಆದರೆ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯು ಇದಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳನ್ನು ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ರೀತಿಯ ಡಬಲ್ ಮೊನಚಾದ ಬಾಣಗಳಿಂದ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಡಬಲ್ ಮೊನಚಾದ ಬಾಣ ಅಥವಾ ಡಬಲ್ ಹೆಡೆಡ್ ಬಾಣಗಳಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಕರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಹಂಚಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳಿಂದ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಪರ್ಕಗೊಂಡಿವೆ ಡಬಲ್ ಹೆಡೆಡ್ ಡಬಲ್ ಹೆಡೆಡ್ ಅಥವಾ ಡಬಲ್ ಮೊನಚಾದ ಬಾಣಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಬಾಣದ ಪ್ರಕಾರ ಈಗ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ ನಾನು ಸರಿ ಇದು ಆ o3 ಗೆ ಸರಿಯಾದ ರಚನೆಯೇ ಅಥವಾ ಇದು ಸರಿಯಾದ ರಚನೆಯೇ ಎಂಬುದು ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದೂ ಸರಿಯಾದ ರಚನೆಯಲ್ಲ, ಇದು ಆಶ್ಚರ್ಯಕರವಾಗಿದೆ, ನಿಜವಾದ ರಚನೆ ಏನು ಎಂದು ನಾವು ಕೇಳಬೇಕಾಗಿದೆ ಆ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ನಾವು ಕೇಳಬೇಕಾಗಿದೆ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯು ಉಮ್ ಈ ಎರಡು ವಿಭಾಗಗಳ ಸಂಯೋಜಿತ ರಚನೆಯು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ a ಮತ್ತು b ಅನ್ನು ನಿಮಗೆ ಅನುರಣನ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀಡಲು ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮಿಶ್ರಿತ ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಈಗ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಸರಿ ಮಿಶ್ರಿತ ರಚನೆಯು ಚುಕ್ಕೆಗಳ ರೇಖೆಯನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಒಂದೇ ಬಂಧ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಚುಕ್ಕೆಗಳ ರೇಖೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಭಾಗಶಃ ಬಂಧ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ ಭಾಗಶಃ ಬಂಧ ಎಂದು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ರೆಸೋನೆನ್ಸ್ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ರಚನೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ಎರಡು ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ಎಂದೂ ಕರೆಯಬಹುದು, ಅದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ a ಮತ್ತು b ಕೂಡ ಆಗಿರಬಹುದು ಕ್ಯಾನೊನಿಕಲ್ ರಚನೆಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಅಂದರೆ ಇವುಗಳು ಅಂತಹವುಗಳು ಇವುಗಳು ಅಂತಹ ಆಹ್ ರಚನೆಗಳು ಕಾಲ್ಪನಿಕ ರಚನೆಗಳು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಊಹಿಸುತ್ತೇವೆ ಇ ರಚನೆಯು ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರುವ ರಚನೆಯಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ರಚನೆಯು ವಾಸ್ತವದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿಲ್ಲ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವುದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಸಾಗರವು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅಥವಾ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅದರ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯು ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳ ಅನುರಣನ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳ ಮಿಶ್ರ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ಅನುರಣನ ಅಥವಾ ಅಂಗೀಕೃತ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಒಂದು ಹಂತವನ್ನು ಎಳೆದರೆ ಅದು ರಚನೆಯ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಹೇಳುತ್ತಿಲ್ಲ o3 ಯ ನಿಜವಾದ ಗ್ರೌಂಡ್ ಸ್ಟೇಟ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸೈಡ್‌ನ ನಿಜವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸಿದರೆ ನೀವು um ಹೈಬ್ರಿಡ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಅದು ಸರಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಉಹ್ ಹೇಳುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಕಸ್ಮಿಕವಾಗಿ ಗಮನಿಸಿದ ಬಂಧದ ಅಂತರಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಉತ್ತಮ ವಿವರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನೀವು ಈ ರಚನೆಗಳ ಮೂಲಕ ಹೋದರೆ ಸರಿ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಈ ರಚನೆಯ ಮೂಲಕ ಹೋದರೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇರಬೇಕು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಬಂಧವಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದೇ ಬಂಧದ ಅಂತರಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ದೂರ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕಸ್ಮಿಕವಾಗಿ ಗಮನಿಸಿರುವುದು ಓ ಮೂರು ಅಥವಾ ಮೂರು 128 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾದ ದೂರವನ್ನು ನೀವು 148 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾದ ನಿಜವಾದ ವಿಶಿಷ್ಟ ವೋಲ್ವೋ ಬಾಂಡ್ ದೂರವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ 121 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಂತರವು ಈಗ o3 ನಲ್ಲಿನ ಅತ್ಯುತ್ತಮವಾದ ಮಿತಿಮೀರಿದ ಅಂತರವು 128 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಈ ಎರಡು ಮೌಲ್ಯಗಳ ನಡುವೆ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದೇ ಬಂಧವಲ್ಲ ಇದು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಲ್ಲ ಇದು ನಡುವೆ ಇದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಆಗಿದೆ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನಾವು ನಂತರ ನೋಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಇಷ್ಟು ಬೇಗ ಒಂದೂವರೆ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಅದು ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ 1.5 ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ 1.5 ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ದೂರದ ಮೇಲಿನ ದೂರ 128 ಆಗಿದೆ ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಇದು ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಥವಾ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಲ್ಲ ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಾನು o3 ಗಾಗಿ ಚಿತ್ರಿಸಿರುವುದು ರೇಖೀಯ ರಚನೆಯೇ ಸರಿ, ಈ ರಚನೆಯು ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ಸ್ಟ್ರಕ್ಚನವರೆಗೆ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ಸರಿಯಾಗಿವೆ ure ಕಾಳಜಿ ಇದೆ ಆದರೆ ಓ ಮೂರರ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯು ರೇಖಾತ್ಮಕವಾಗಿಲ್ಲ, ಇದು ಒಂದು ಬೆಂಡ್ ಆಗಿದೆ, ಅದರ ರಚನೆಯು ಈಗ ಹಾಗೆ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯು ಅಣುವಿನ ನಿಜವಾದ ರೇಖಾಗಣಿತವನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ , ಅದನ್ನು ರಚಿಸುವ ಎಲೆಗಳನ್ನು ಎಳೆಯುವ ಮೂಲಕ ನೀವು ಪಡೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇರುವ ಲಿಂಕ್ ಯಾವುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯಬಹುದಾದ ನಮೂನೆ ಯಾವುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆ ಅಣುವಿನ ಜ್ಯಾಮಿತಿ ಏನೆಂದು ನೀವು ಪಡೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಆಹ್ ಗಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ 4 ನ ಬಿ ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ಈ ರೀತಿ ಹೊರಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ಅಂದರೆ ಜಾತಿಯ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ಈಗ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಿರುವುದು ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಈ ಟೆಟ್ರಾಫ್ಲೋರೋಬೋರೇಟ್‌ನ ಅಣುವಿನ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಸಮತಲ ಸರ್ಕ್ಯೂಟ್ ಆಗಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ರೇಖಾಗಣಿತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಇಷ್ಟವಿಲ್ಲ ರಜೆ ರಚನೆಯು ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ i t ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಎಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಬಂಧದ ಮಾದರಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಉದಾಹರಣೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಉಮ್ ಅನ್ನು ಸಹ ನೋಡಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ no3 ಮೈನಸ್ no3 ಗಾಗಿ ಕೆಲವು ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆ ಏನು ಮೈನಸ್ ಎಂದಿನಂತೆ ನೀವು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ n ಮತ್ತು ಮೂರು ಒಕೆ 3 ಅನ್ನು ಒ ಪ್ಲಸ್ ಮೈನಸ್ 1 ಗೆ ಲೆಕ್ಕ

ಹಾಕಬಹುದು, ಮೈನಸ್ 1 ಗೆ ನೀವು 1 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಜಾತಿಯ ಮೇಲೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಇದ್ದಾಗ ಅದನ್ನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಅಂದರೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶವಿದ್ದಾಗ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕಡಿಮೆ ಸರಿ, ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೆಚ್ಚು ಅದು ನಿಜವಾದ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ no3 ಮೈನಸ್ ಸರಿ ಮೈನಸ್ ಎಂದರೆ ಒಟ್ಟು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಣಿಕೆಗೆ ಸೇರಿಸಬೇಕಾದ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂದಿನಂತೆ ಸಾರಜನಕದ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ 5 ಪ್ಲಸ್ 3 ಆಮ್ಲಜನಕದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ 6 ಪ್ಲಸ್ 1 ಸರಿ, ಅದು ಖಚಿತವಾಗಿ ಬರುತ್ತದೆ 21

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೌದು 18 19

ಆದ್ದರಿಂದ 24 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ 24 ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹೊರಬಂದವು ಅದು ಒಂದು ಆಗಿರಬಹುದು ಈ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ no3 ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಂದಿನಂತೆ ಒಂದು ರಚನೆಯನ್ನು ಎಳೆಯಬಹುದು ಇಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಏಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಬರೆಯಲು ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಮೈನಸ್ ಆರು ಇದು ಹದಿನೆಂಟು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ತೂಕದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ವಿತರಿಸಬಹುದು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಉಮ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ನಂತರ ನೀವು ಹಾಗೆ ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಈಗ ಆರು ಆರು ಆರು ಹದಿನೆಂಟು ಇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮುಗಿದಿವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಉಮ್ ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ತಲುಪಿಲ್ಲ ನಂತರ ನೀವು ಮಾಡಬೇಕಾಗಿರುವುದು ನೀವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಎಳೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ನೋಡಿ ಓ ಸರಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇಲ್ಲಿ ಓ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಎಳೆದ ನಂತರ ಅದು ಕೇವಲ ಹೊಂದಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಉಳಿದಿರುವ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಅಂತಹದ್ದೇನೂ ಆಗಿಲ್ಲ ನಂತರ ನೀವು ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ನೀವು ಸರಿ ಬರೆಯಬಹುದು ನೀವು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಎಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಸಿ ಇನ್ನೊಂದು ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಎಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಸರಿ ಮೂರು ರಚನೆಗಳಿವೆ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು no3 ಮೈನಸ್ ಅಂದರೆ ಈ ಮೂರು ರಚನೆಗಳನ್ನು ರೆಸೋನೆಂಟ್ ಸ್ಟ್ರಕ್ಚರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇವುಗಳನ್ನು ಎರಡು ಮೊನಚಾದ ಬಾಣಗಳಿಂದ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು ಕೆಲವು ರಚನೆಗಳಿವೆ ಅನುರಣನ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ರಚನೆಯು ಚುಕ್ಕೆಗಳ ರೇಖೆಯಂತೆ ತೋರಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇಲ್ಲಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಇಲ್ಲಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಇಲ್ಲಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀವು ಇದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸರಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇಲ್ಲಿರಬಹುದು ಅದು ಇಲ್ಲಿರಬಹುದು ಅಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ರಚನೆಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅವು ವಾಸ್ತವಿಕ ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿಯ no3 ಮೈನಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತವೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಈ ರಚನೆಗಳು ಅನುರಣನ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಅಂಗೀಕೃತ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಕಾಲ್ಪನಿಕ ರಚನೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ರಚನೆಯನ್ನು ಕೆಳಭಾಗಕ್ಕೆ ವಿನ್ಯಾಸಗೊಳಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ಟ್ಯಾಂಡ್ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕಾಲ್ಪನಿಕ ರಚನೆಗಳು ಆದರೆ ಅದು ಯಾವುದೇ ಮೂರು ಮೈನಸ್‌ಗಳಿಗೆ ಯಾವುದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿಲ್ಲ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಆದರೆ ನೀವು ಕ್ವಾಂಟಮ್ ಮೆಕ್ಯಾನಿಕ್ಸ್‌ಗೆ ಹೋದರೆ ಮಾತ್ರ ಆ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿ ನಿಜವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ no3 ಮೈನಸ್‌ನ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯು ಉಮ್ ಎಂಬುದು ಈ ರಚನೆಯ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಈ ರಚನೆಯ ತರಂಗ ಕ್ರಿಯೆಯ ಈ ರಚನೆಯ ತರಂಗ ಕಾರ್ಯ ಮತ್ತು ಈ ರಚನೆಯ ತರಂಗ ಕಾರ್ಯ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಉಮ್ ನೆಟ್ ವೇವ್ ಫಂಕ್ಷನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅದರ ಕೊಡುಗೆ ರಚನೆಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆ ಇರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಕೊಡುಗೆ ರಚನೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ನಿಜವಾದ ಉಮ್ ರಚನೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ , ಎಲ್ಲಾ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುವುದು ಅನಿವಾರ್ಯವಲ್ಲ, ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡಬಹುದು ಕೆಲವು ಕಡಿಮೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡಬಹುದು ಆದರೆ ಅವರು ನಿಜವಾದ ರಚನೆಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಮಟ್ಟಿಗೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತಿದ್ದಾರೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಒಬ್ಬರು ಇದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಕ್ವಾಂಟಮ್ ಮೆಕ್ಯಾನಿಕ್ಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಗೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತವೆ, ಇದನ್ನು ಈಗ ನಿಜವಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಗ್ರೌಂಡ್ ಸ್ಟೇಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಬಂಧದ ಅಂತರ ಅಥವಾ ಸಂಯೋಜಿತ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುವ ಸರಾಸರಿ ಬಂಧವು ಸಂವೇದಕ ಸರಾಸರಿಯಾಗಿದೆ ಇದು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಲ್ಲ ಅಥವಾ ಇದು ಒಂದೇ ದೇಹವಲ್ಲ ಅದರ ನಡುವೆ ನಾವು ಅದೇ ರೀತಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನೀವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅಥವಾ ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದಾದರೂ ಸರಿ ಈಗ ನೀವು ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕವನ್ನು ನೀಡಬೇಕು ಈಗ ನಾವು ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳನ್ನು ನಿಯೋಜಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕವನ್ನು ಹೇಗೆ ನಿಯೋಜಿಸುವುದು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಮಾನವಾದ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಎಫ್‌ಸಿ ಅನ್ನು ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಜೋಡಿಯಲ್ಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಮೈನಸ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಮೈನಸ್ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಜೋಡಿ ಜೋಡಿಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಅದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೊದಲು ಇಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ, ಅದು ಏನೆಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್, ಪರಮಾಣುವಿನ ಚಾರ್ಜ್ ಫಾರ್ಮಲ್ ಚಾರ್ಜ್ ಏನು ಎಂದು ನೀವು ನಿಯೋಜಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಂತರ ನೀವು ಮೊದಲು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು. ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಗ್ಗೆ ಕಾಳಜಿ ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿಕೊಂಡಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಮರುಜೋಡಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆ ಬರುತ್ತಿದೆ ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ಸರಿ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಕಾಳಜಿ ವಹಿಸುತ್ತೇವೆ. ಒಳಗೆ ಮಲಗಿರುವ ಅವರು ಭಾಗಿಯಾಗಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನಾವು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಗ್ಗೆ ಕಾಳಜಿ ವಹಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹೊಸ ಬಂಧಗಳು ಅಥವಾ ಬಂಧಗಳ ಸೀಳುಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಕಾರಣವಾದವುಗಳು ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಕಳೆಯುವುದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಮೇಲೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಿ. ಅಥವಾ ಅದನ್ನು ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಜೋಡಿಗಳು ಸರಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ನಿಮ್ಮ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ

ಎರಡಲ್ಲ ಒಂದಲ್ಲ ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದಲೇ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಜೋಡಿಗಳಲ್ಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಪಾಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಕಳೆದರೆ ಸರಿ , ಅಂದರೆ ಪ್ರತಿ ಬಂಧವು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಬಂಧದ ಜೋಡಿ ಇದೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಎರಡು ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಬೇಕು ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಬಂಧವು ಎರಡು ಆಗಿದ್ದರೆ ಸಂಖ್ಯಾ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದು ಸರಿ ಬಂಧಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ನಂತರ ಮೂರು ಎರಡು ಸಮಾನ ಆರು ಆರು ಎರಡು ಭಾಗಿಸಿ ಮೂರು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೌಲ್ಯವು ಇಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಈ ಮೌಲ್ಯವು ಮೂರು ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಜವಾದ ರಚನೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳಿಗೆ ಕೆಲವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರಗಳನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದಾಗ ಬಹಳ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಈ ವಿಧದ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರಗಳು ಅನ್ವಯವಾಗುತ್ತವೆ, ಬಂಧಗಳು ಶುದ್ಧ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವಾಗಿದ್ದರೆ ಮಾತ್ರ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಪಾಲು ಒಂದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಎರಡು ನಡುವೆ ಹಂಚಲಾಗುತ್ತದೆ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಅವು ಸಮಾನವಾಗಿ ವಿತರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ ಮತ್ತು ನಿಯೋಜಿಸಲಾದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ನೆಲೆಗೊಂಡಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಈ ಷರತ್ತುಗಳು ಇರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಅಮೋನಿಯ ಅಮೋನಿಯಂ ಕ್ಯಾಷನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕವನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡಬೇಕೆಂದು ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ. ಈಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಿ ಅನಿಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಕೇವಲ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಅಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳೊಂದಿಗೆ ತೃಪ್ತಿ ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕೇವಲ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿದೆ, ಆದರೆ ಸಾರಜನಕದ ಸುತ್ತಲೂ ಸಾರಜನಕವು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿಯಾಗಿವೆ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿಯಾಗಿವೆ ಈಗ ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳು ಎಷ್ಟು ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಕ್ಯಾಷನ್ ಜೊತೆಗೆ ಎಲ್ಲಿ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದಾದ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಹೇಗೆ ಬರಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ಸರಿ ನಂತರ ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಕೆಲವು ಫಿ ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಹಾದಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಮೈನಸ್ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲ ಈ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಥವಾ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳಲ್ಲಿನ ಈ ಮೈನಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಸಾರಜನಕದ ಸುತ್ತಲೂ ನಾಲ್ಕು ಬಂಧಗಳಿವೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳು ಅಂದರೆ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಎಂಟು ಎಂಟು ಎಂಟು ಭಾಗಿಸಿ ಎರಡರಿಂದ ಸಮಾನ ನಾಲ್ಕು ಸರಿ ಎಂದು ಬರುತ್ತದೆ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆಗಿರಬೇಕು, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲಿನ ಚಾರ್ಜ್ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ, ಸಾವಯವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ನೀವು ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಬರೆಯುವಾಗ ಈ ರೀತಿಯ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂಬುದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಸರಿ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ತಪ್ಪು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತಿದೆ ಎಂಬ ಆಲೋಚನೆಯಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಎಂದು ಹೇಳುವ ಬದಲು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಎಂದು ಹೇಳುವ ಬದಲು ನೀವು ಈಗ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳೊಂದಿಗೆ ನಿಜವಾದ ರಜೆ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಬರೆಯದಿದ್ದರೆ ಅಂತಹ ಗೊಂದಲ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುವಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡೋಣ no3 ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಅಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಮೈನಸ್ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ನೀವು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದಾದರೂ ಒಂದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಡಾಟ್ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಬಿಡಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ ಇದರ ಮೇಲೆ ಇದು ಒಟ್ಟಾರೆ ಶುಲ್ಕವು ಮೈನಸ್ ಆಗಿದ್ದು, ಒಟ್ಟಾರೆ ಶುಲ್ಕಗಳು ಹೇಗೆ ಮೈನಸ್ ಆಗಿವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕವು m ಸಂಕಲನವಾಗಿದೆ ನೀವು ಕೆಲವು ಔಪಚಾರಿಕಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲಿನ ಶುಲ್ಕಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿಗೂ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ, ನೀವು ಈಗ ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ನೈಟ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಒಟ್ಟಾರೆ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕ ಎಷ್ಟು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಸಾರಜನಕವು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಫೈ ಮೈನಸ್ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇಲ್ಲ ಅಂದರೆ ನೀವು ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ನಂತರ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಬಂಧಗಳು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಬಂಧಗಳು ಎಂಟು ನಾಲ್ಕು ಅದಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಾಲ್ಕು ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಮೈನಸ್ ಸರಿಯಾಗಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಮೈನಸ್ ಮೈನಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೈನಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಬಂಧಗಳಿವೆ ಅಂದರೆ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಎರಡರಿಂದ ನಾಲ್ಕಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿ ಭಾಗಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ನೀಡುತ್ತದೆ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ನ ಚಾರ್ಜ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಸರಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಚಾರ್ಜ್ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ಇದಕ್ಕೆ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡೋಣ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ i   ರು ಆರು ಓಕೆ ಮೈನಸ್ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಆರು ನಂತರ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಒಂದೇ ಒಂದು ಬಂಧವು ಈ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೀಗೆ ಎರಡರಿಂದ ಪರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ ಒಂದು ಸರಿ ಮೈನಸ್ ಒಂದಕ್ಕೆ ಸಮ ಅಂದರೆ ಈ ಆರು ಆರು ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಸರಿ ಇದೇ ರೀತಿ ಈ ಆಕ್ಸಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ನೀವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿದರೆ ಆರು ಮೈನಸ್ ಲೋನ್ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಬಂಧಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವು ಎರಡು ಬಂಧಗಳು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎರಡರಿಂದ ಸರಿ , ನೀವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಈ ಪರಮಾಣುವಿನಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತಕ್ಷಣ ಮೈನಸ್ 1 ಅನ್ನು ನಿಗದಿಪಡಿಸಬಹುದು. ಈಗ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಮೈನಸ್ ಎಂದು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಶೂನ್ಯ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಮೈನಸ್ 1 ಇಲ್ಲಿದೆ ಮೈನಸ್ 1 ಸರಿ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಮೈನಸ್ 1 ಪ್ಲಸ್ ಮೈನಸ್ 1 ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಪ್ಲಸ್ 0 ಇಲ್ಲಿ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ಲಸ್ 1 ಸರಿ ಮೈನಸ್ 1 ಮೈನಸ್ 1 0 ನಂತರ ಪ್ಲಸ್ 1
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆ ಮೈನಸ್ 1 ಪ್ಲಸ್ 1 ಅನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಮೈನಸ್ 1 ಮಾತ್ರ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏಕೆ ಮೈನಸ್ 1 ಅನ್ನು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ಇರಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಏನೆಂದು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು
[ಸಂಗೀತ] ಇದು ಸ್ವಲ್ಪ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿದೆ n2o ನೀವು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ 2 ಅನ್ನು n ಪ್ಲಸ್ o ಗೆ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಅದು 2 ರಿಂದ 5 ಜೊತೆಗೆ 6 ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ 2 ರಲ್ಲಿ 10 ಪ್ಲಸ್ 6 16 ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈಗ ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಕಡಿಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಹೆಚ್ಚು ಬಂಧಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಹೊಂದಿರುವ ಪರಮಾಣುವಿನ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ ಅದು ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾರಜನಕವು ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಪರಮಾಣು ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳು ಇವೆ ನೀವು ಸಾರಜನಕ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ನೇಯ್ನ ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕಿಸಲು ಅಥವಾ ಲಿಂಕ್ ಮಾಡಲು ಒಂದೇ ಒಂದು ಬಂಧ ಇರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಹನ್ನೆರಡು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗೆ ಮೈನಸ್ ನಾಲ್ಕು ಹೋಗುತ್ತವೆ, ಅದು ಒಟ್ಟು ಸಮತೋಲನ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಈ um ಥರ್ಮಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ನಿಯೋಜಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಒಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇದರ ಸುತ್ತಲಿನ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ 6 pl us 6 12 ಪ್ಲಸ್ 12 ಸರಿ 12 14 16 ಅದು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುವ ಮೊದಲು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎಂಟು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿ ಆದರೆ ಈ ಸಾರಜನಕದ ಸುತ್ತ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ನಾಲ್ಕು ಅದು ಎರಡು ಇಲ್ಲಿ 12
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇವಲ 4 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಪಾಲಿಸುತ್ತಿಲ್ಲ, ಅದು ಈಗಿನಂತೆ ಅದು ಎಲೆಗಳ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಪಾಲಿಸುತ್ತಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬೇಕು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಎಳೆಯಲು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ರೆಸ್ಟೋರೆಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು ರಚನೆಯಂತೆ ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆಯೇ ಎಂದು ನೋಡಿ ಈಗ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಸಾರಜನಕದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಸಮಸ್ಯೆ ಇಲ್ಲ ಇದೀಗ ಇದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಸಮಸ್ಯೆ ಇಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಆದರೆ ಈ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಕೇವಲ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅಂದರೆ ಪಕ್ಕದ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಹೇಗಾದರೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ, ಇದರಿಂದ ಅದು ಸಂತೋಷವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ನೀವು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಈ ಜೋಡಿಗೆ ಎಳೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ರೀತಿ ಹೊಂದಬಹುದು, ಈ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸುತ್ತಲೂ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಈ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸುತ್ತಲೂ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಈ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸುತ್ತಲೂ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಇರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು. ನಿಜವಾದ ಈ ನಿಜವಾದ ರಜೆ ರಚನೆಯು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ತಲುಪಿದಾಗ ಇದು ರಜೆಯ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ನಂತರ ಎಲೆಗಳನ್ನು ಬರೆಯುವುದು ಡಾರ್ಟ್ ಹೀರುವಿಕೆ ಮುಗಿದಿದೆ ಈಗ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಈಗ ನೀವು ಅದೇ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಬೇರೆ ಮಾರ್ಗಗಳಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಬರೆಯೋಣ ಈ ಒಂದು n ಇಲ್ಲಿ ಈಗ ನೀವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಡೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಎಳೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಎಳೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾನು ಇದನ್ನು ಅನುರಣನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಿದ್ದೇನೆ ರಚನೆ ಸರಿ ಈ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ತೆಗೆದ ನಂತರ ಅದರ ಮೇಲೆ ಒಂದೇ ಒಂದು ಜೋಡಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಂತರ ಅದು ಏಕ ಬಂಧವಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೇ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯಾಗಿದೆ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಈ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯಾಗಿ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ ಈಗ ಇನ್ನೂ ನೀವು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಹಂಚಲಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಎಂಟು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎರಡು ಎರಡು ಎಂಟು ಇವೆ ನೀವು ಈ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು ಬಂಧ ಮೂರು ಬಂಧಗಳಿವೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಬಂಧ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟು ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಒಂದು ಬಂಧದ ಜೋಡಿ ಹೀಗೆ ಎಂಟು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಯು ಸರಿಯಾದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆ ಸರಿಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ವಿರುದ್ಧ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಎಳೆಯಬಹುದು ನೀವು ಇದನ್ನು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಎಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಬಂಧದ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ನೀವು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಉಮ್ ಮೂರು ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಸರಿ ಅದು ಏಕ ಬಂಧವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಮಗೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಉಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಯಿಂದ ನಾವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಅದು ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಈ ಬಾಂಡಿನ್ g ಜೋಡಿಯನ್ನು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯಾಗಿ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅದು ಒಂದೇ ಬಂಧವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ನೀವು ಈಗ ಬರೆಯಬಹುದು ಈ ರಚನೆಯು ಆ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಆದರೆ ಅವೆಲ್ಲವನ್ನೂ ಅನುರಣನ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಅಂಗೀಕೃತ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಕಾಲ್ಪನಿಕ ರಚನೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಇವುಗಳಲ್ಲಿ n2o ಯ ನೈಜ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಗ್ರೌಂಡ್ ಸ್ಟೇಟ್‌ಗೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುವುದು, ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುವ ರಚನೆಯಾಗಿದ್ದು, ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕದ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಗ್ರೌಂಡ್ ಸ್ಟೇಟ್ ರಚನೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುವ ರಚನೆಯನ್ನು ಸಹ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೇಗೆ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಸರಿ ಯಾವುದು ಈಗ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ ಯಾವುದು ಉತ್ತಮ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಯಾವುದು ರಚನೆಗಳ ಮೇಲೆ ಹೆಚ್ಚು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತಿದೆ ಅದು ನಿಜವಾದ ರಚನೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಸರಿ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ನಂತರ ನಿಜವಾದ ರಚನೆ ಏನೆಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ನಂತರ ನೀವು str ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಲು ಮೂಲ ರಚನೆಯನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಲು ಕೆಲವು ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಅನುಸರಿಸಬೇಕು ಮೂಲ

ರಚನೆಯನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಲು ನೀವು ಈ ಕೆಳಗಿನ ಹಂತಗಳನ್ನು ಅನುಸರಿಸಬೇಕು ಸೊನ್ನೆಯ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್‌ನೊಂದಿಗೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಸೊನ್ನೆಯ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್‌ನೊಂದಿಗೆ ರಚನೆಗೆ ಆದ್ಯತೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನೀವು ಎರಡಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಂತರ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಚಾರ್ಜ್ ಹೊಂದಿರದ ರಚನೆಯನ್ನು ಆರಿಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ , ಇದರರ್ಥ ಚಾರ್ಜ್ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಚಾರ್ಜ್ ಜೊತೆಗೆ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಒಂದನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಾರದು ಅದರಂತೆ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಯಾವುದೇ ಶುಲ್ಕಗಳು ಇರಬಾರದು , ರಚನೆಗಳು ಆದ್ಯತೆಯ ರಚನೆಗಳಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮ್ಮ ಮೊದಲ ಷರತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ನೀವು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಮ್ ಶೂನ್ಯ ಶುಲ್ಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಂತಹ ಯಾವುದೇ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ, ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ರಚನೆಗೆ ಹೋಗಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಹತ್ತಿರವಿರುವ ಅಥವಾ ಹತ್ತಿರವಿರುವ ಶುಲ್ಕಗಳನ್ನು ಹೊತ್ತೊಯ್ಯುತ್ತದೆ ಶೂನ್ಯ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕದೊಂದಿಗೆ ಯಾವುದೇ ರಚನೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನಾನು ನಂತರ ಸರಿ ಎಂದು ವಿವರಿಸುತ್ತೇನೆ ನಂತರ ನೀವು ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳೊಂದಿಗೆ ರಚನೆಗೆ ಹೋಗಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಅದರ ಮೌಲ್ಯವು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 0 ಅಥವಾ 0 ಗೆ ಹತ್ತಿರವಿರುವ ಆದ್ಯತೆಯ ರಚನೆಯೆಂದರೆ ಎರಡನೆಯ ಷರತ್ತು ಎಂದರೆ ನಕಾರಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಆರಿಸುವುದು ಪರಮಾಣುಗಳ ಮೇಲೆ ಇರಬೇಕು ಅಥವಾ ಪರಮಾಣುಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಇರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಅತ್ಯುತ್ತಮವಾಗಿ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡುವ ಮುಂದಿನ ಷರತ್ತು ನೀವು ಈಗ ಈ ಮೂರು ಅಣುಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ, ಈಗ ನೀವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು, ಇವೆಲ್ಲಕ್ಕೂ ನೀವು ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕವನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಮೈನಸ್ 2 ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ವರ್ಕ್ ಔಟ್ ಮಾಡಿದ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳು ಪ್ಲಸ್ 1 ಇದು ಪ್ಲಸ್ 1 ಈಗ ಇದರ ಮೇಲೆ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿದೆ ಪ್ಲಸ್ ಇದು ಮೈನಸ್ 1 ಇದು ಪ್ಲಸ್ 1 ಇದು 0 ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು 0 ಮತ್ತು ನಂತರ ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಓಕೆ ಪ್ಲಸ್ 1 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಮೈನಸ್ 1 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೈನಸ್ 2 ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯ ಜೊತೆಗೆ ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಮ್ಮ ಸಾರಜನಕ ಸಮತೋಲನವು ಮೂರು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಪಾ rt ಅಲ್ಲಿ ಮಲಗಿರುವ ಎರಡು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಂದ ಅದು ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮಲಗಿರಬೇಕು ನಂತರ ಅದು ಶೂನ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇಲ್ಲಿ ಸೀಮಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಸರಿ ನಂತರ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಒಂಟಿ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಅಥವಾ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಯೊಂದರಲ್ಲೂ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಇರಬೇಕು ಆದರೆ ಕೇವಲ ಒಂದು ಜೋಡಿ ಮಾತ್ರ ಇದೆ, ಇನ್ನೊಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸೇವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಈಗ ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಈ ಮೈನಸ್ ಒಂದನ್ನು ನೀವು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಈ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಸೊನ್ನೆ ಸರಿ ಈಗ ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಸಮತೋಲನ ಮೂರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿಯಾದ ಶೂನ್ಯ ಆದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆದರೆ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಆ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ca rries ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರು ರಚನೆಗಳಲ್ಲಿ ಈಗ ಸರಿಯಾಗಿರುವುದು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಈಗ ನೀವು ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು no3 ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ , ಇಲ್ಲಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ರಚನೆಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ರಚನೆಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿವೆ ಸಮಾನ ಸರಿ ಮತ್ತು ಇದೇ ರೀತಿಯ ತರ್ಕಬದ್ಧ ರಚನೆಗಳು ಯಾವುದೇ ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿಲ್ಲ ಅವು ಮೂರು ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳಾಗಿವೆ ಆದರೆ ಇದರಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿಜವಾದ ಕೊಡುಗೆಯೆಂದರೆ ಇದರಲ್ಲಿ ಯಾವ ರಚನೆಯು ಹೆಚ್ಚು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳನ್ನು ಅನುಸರಿಸುವ ಮೂಲಕ ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ನೋಡಬೇಕು ಸೊನ್ನೆಯ ಉಂ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್‌ನೊಂದಿಗೆ ರಚನೆ ಆದರೆ ನೀವು ಸೊನ್ನೆಯ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಯಾವುದೇ ರಚನೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಚಾರ್ಜ್ ಇದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಮೈನಸ್ ಒನ್ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ರಚನೆಗಳು ಕೆಲವು ಶುಲ್ಕಗಳನ್ನು ಕೊಂಡೊಯ್ಯೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಿರ್ಧರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ನಂತರ ನೀವು ಓಹ್ ಸರಿ ಹೋಗಿ ನಿಯಮವನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಡಿಲಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ರಚನೆಗೆ ಹೋಗಿ ಸೊನ್ನೆಗೆ ಸಮಾನವಾದ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕಗಳು ಈಗ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಮೇಲಿನ ಔಪಚಾರಿಕ ಶುಲ್ಕವು ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಒಂದು ಇಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಒಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಒಂದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ನಾವು ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳ ನಡುವೆ ಈ ಎರಡು ಬದಿಗಳಲ್ಲಿ ಸರಿ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳಲ್ಲಿ ಈ ರಚನೆಯು b ಆಗಿದೆ, ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುವ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎರಡನೆಯ ನಿಯಮದ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನೀವು ನಿರ್ಧರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಆಗಿರುವ ಪರಮಾಣು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲಿನ ಚಾರ್ಜ್ ಸಾರಜನಕ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಆಮ್ಲಜನಕದ ನಡುವೆ ಸರಿ ನೈಟ್ರೋಜನ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರಚನೆಗೆ ಬಂದರೆ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲಿನ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಒಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಯು ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚು ಆದ್ಯತೆಯ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ರಚನೆಯು ಹೆಚ್ಚು ಆದ್ಯತೆಯ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಪ್ರಾಶಸ್ತ್ಯದ ಪ್ರಾಶಸ್ತ್ಯದ ರಚನೆಯು ಈಗ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ , ನೀವು ಬಂಧದ ದೂರವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಸರಿ ಇಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು n ಮತ್ತು ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ದೂರ ಬಂಧದ ಉದ್ದವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ನಡುವೆ ಇರುತ್ತದೆ . n ಮತ್ತು o ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಅಂತರ ಅಥವಾ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ನಡುವೆ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುವ ಸಂಗತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಹೊಂದಾಣಿಕೆಗಳನ್ನು ಕಂಡುಕೊಂಡ

ಸತ್ಯಗಳು ಈಗ ನೀವು ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಉದಾಹರಣೆಗೆ pf phi ಮತ್ತು ನಂತರ sf ಆರು ನಂತರ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ p ಐದು ಬಂಧಗಳಿಗೆ ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಸರಿ ನಾನು ಸರಿಸುಮಾರು ರಚನೆಯನ್ನು ಚಿತ್ರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಅದರ ನಿಜವಾದ ರೇಖಾಗಣಿತವು ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡಲ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯಬಹುದು ರಚನೆಯು ಈಗ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹಾಕಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನೀವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ರಂಜಕ ಪರಮಾಣು ಅವುಗಳಿಗೆ ಐದನೇ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸೇರಿದೆ ಎಂಟು
ಆದ್ದರಿಂದ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆ ಐದು ಒಕೆ ಜೊತೆಗೆ ಉಮ್ ಒಕೆ ಫೈ ಉಮ್ ಸೆವೆನ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಏಳು ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಉಮ್ 35 ಪ್ಲಸ್ ಐದು ನಲವತ್ತು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು 540 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ವೇಲೆನ್ಸಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಇಲ್ಲಿಂದ ಈ um ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಎಣಿಸಿದರೆ ಐದು ಬಂಧಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ phi ಎರಡು ಹತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 3 ರಿಂದ 2 ಅಲ್ಲಿಗೆ 5
ಆದ್ದರಿಂದ pi 30 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು 40 ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಒಟ್ಟು ಅದರೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಈಗ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳಾದ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಪ್ರತಿ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಪಾಸ್ ಪ್ರೆಸ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೂಲಕ ಉಮ್ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಹಂಚಿಕೊಂಡ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಹತ್ತು ಎಂದರೆ ಎರಡು ಎರಡು ಎರಡರಿಂದ ಎರಡು ಎಂದು ನೋಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹತ್ತು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಕ್ಟಾಟಾಪ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಅಂದರೆ ರಂಜಕಕ್ಕೆ ಈ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಆಕ್ಟೆಟ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೈಪರ್ವೇಲೆಂಟ್ ಕಾಂಪೌಂಡ್ಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ , ಪಕ್ಕದ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಸಲ್ಫರ್ ಹಂಚಿಕೊಂಡಿರುವ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಇದೀಗ ಇದೇ ರೀತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು. ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೈಪರ್ವೇಲೆಂಟ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ವೇಲೆನ್ಸಿಯು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪುರಾವೆಯಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಹೈಪರ್ವೇಲೆಂಟ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಐದನೇ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶಗಳ ಪ್ರಕಾರ ಸಮತೋಲನವು ಸರಿ, ಅದು ಉಮ್ ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಪಾಲಿಸಬೇಕು ಆದರೆ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವು ಇಲ್ಲಿ ಪಾಲಿಸಲಾಗಿಲ್ಲ ಈ ಸಲ್ಫರ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲಿನ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಲ್ಲಿ ವೇಲೆನ್ಸಿಯ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಈ ಪಾಸ್ ಮತ್ತು ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಸ್ಥಗಿತವಾಗಿದೆ ಇದು ಐದು ಸರಿ ಇದು ಒಂದು ಹತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮತೋಲಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಆಕ್ಟಾ ಎರಡು ಮೀರಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೈಪರ್‌ವೇಲೆಂಟ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಮಾಡಬಾರದು ಈ ಅಣುವಿಗೆ ಎರಡು ಮೈನಸ್‌ಗೆ ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಈ ರೀತಿ ನೀವು ಹೀಗೆ ಬರೆಯಬಹುದು ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು ಬರೆಯಬಹುದು ಇದು ಮೈನಸ್ ಈ ಮೈನಸ್ ಇದು ಶೂನ್ಯ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಇಲ್ಲಿ ಶೂನ್ಯ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ಚಿತ್ರಿಸಿದರೆ ಅದು ಶೂನ್ಯವಾಗಿದೆ ನೀವು ಈ ಸಲ್ಫರ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸಿದರೆ ಅದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಆರು ಎರಡು ಹನ್ನೆರಡು ಹನ್ನೆರಡು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆದರೆ ಇದು ಒಕೆ ಹೈಪರ್ವೇಲೆಂಟ್ ಕಾಂಪೌಂಡ್ ಸರಿ ಇಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಸ್ತೃತ ಉಮ್ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮ ಸರಿ ಅದರ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಉಮ್ ನಿಯಮವನ್ನು ವಿಸ್ತರಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಎಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಅಣುವನ್ನು ಎಳೆದರೆ ಅದನ್ನು ತಪ್ಪಿಸಬಹುದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ನೀವು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಎಳೆಯುವಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಈಗ ಫಾರ್ಮಲ್ ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಫಾ ಪರಮಾಣು 2 ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಮೈನಸ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಮೈನಸ್ ಇದು ಮೈನಸ್ ಈ ಮೈನಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಸರಿ 2 ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಒಟ್ಟಾರೆ ಶುಲ್ಕಗಳು ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಲ್ಫರ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಅದು ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಪಾಲಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಆಲ್ಫಾ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ನಾಲ್ಕು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಆದರೆ ಇದು ದೀರ್ಘ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಚಾರ್ಜ್ ಹೆಚ್ಚಿನ ಚಾರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ತಪ್ಪಿಸಲು ಇದು ಸಲ್ಫರ್ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಪಾಲಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ಅರ್ಥವಲ್ಲ ಧನ್ಯವಾದಗಳು